

Themenkreis Säuren und Basen

Versuch 8.13 Neutralisation: NaOH (s) + H₂SO₄ (konz.)

Sicherheit: Schutzbrille, auch für alle Zuschauer! Schutzscheibe! Schutzhandschuhe!

Entsorgung: Nach dem Abkühlen mit Wasser verdünnt in den Ausguss.

Der Versuch zeigt beeindruckend die Edukte und Produkte sowie die Reaktionswärme einer Säure - Base - Reaktion.

Heftig reagieren konzentrierte Schwefelsäure und festes Natriumhydroxid miteinander.

Bestens sichtbar entstehen Wasser (als Dampf), festes Natriumsulfat und Wärme (Hitze).



- Gib in einen großen Kolben (500 mL, Weithals oder Erlenmeyer) 1-2 Löffel festes Natriumhydroxid.
- Lege ein Uhrglas obenauf.
- Fülle ein Reagenzglas etwa 3/4 voll mit konzentrierter Schwefelsäure.
- Kontrolliere ob alle Anwesenden Schutzbrillen tragen!! Selbst Gummihandschuhe anziehen.
- Gib in einem Guss die Schwefelsäure in den Kolben.
- Vorsicht, der Kolben wird dabei kochend heiß! Beobachtung?
- Erst nach dem Abkühlen entsorgen.

